

明細書

ホリケトン繊維及びその製造方法

Polyketone fiber and process

for producing the same

技術分野

本発明は、ホリケトン繊維及び該ホリケトン繊維の製造方法に関する。更に詳しく述べては、タイヤコード、ベルト、ホース、ロープ等の高度の耐疲労性が要求される分野へも応用可能なホリケトン繊維、及び該ホリケトン繊維を製造する方法に関するものである。

背景技術

一酸化炭素とエチレン、プロピレンのようなオレフィンとをハテジウムやニッケルなどといった遷移金属錯体を触媒として用いて重合させることにより、一酸化炭素とオレフィンが実質完全に交互共重合したホリケトンが得られることが知られている（工業材料、12月号、第5ページ、1997年）。また、ホリケトンを産業資材用繊維として用いる検討が多くの研究者によってなされており、ホリケトンの高強度及び高弾性率、並びに高温での寸法安定性、接着性、耐クリヤ性に優れるという特性を生かして、撚糸コードの形態にしたホリケトン繊維をタイヤコードやベルト等の補強繊維といった複合材料用繊維として応用することが期待されている。

ホリケトンは溶融すると熱架橋しやすいので、繊維化する場合、湿式紡糸を適用することが好ましい。特に、優れた力学物性を有する、実質的に一酸化炭素とエチレンのみからなるホリケトン（ホリ（1-オキソトリメチレン））の繊維は、熱架橋しやすいため溶融紡糸が極めて困難であり、実質上、湿式紡糸でしか得ることができない。

ホリケトンを湿式紡糸する場合、用いる溶媒としてはヘキサフルオロイソプロパンノールやm-クレゾール、レバルシン／水といったフェノール系溶剤、レゾル

シン／カーボネートといった有機溶剤が知られている（特開平2-112413号公報、特開平4-228613号公報、特表平7-508317号公報）。しかしながら、これらの溶剤を用い湿式紡糸によって得られた纖維は、フィブリル化しやすく、産業資材として使用するには耐疲労性及び加工性が不充分である。
5 また、これらの溶剤は毒性や可燃性が高く、工業的規模の紡糸設備を作る場合には、溶剤の毒性や可燃性に対する膨大な対策が必要になるという欠点がある。

また、特定濃度の塩化亜鉛、臭化亜鉛等のハロゲン化亜鉛又は臭化リチウム、ヨウ化リチウム、チオシアン酸リチウム等のリチウム塩を含む水溶液にホリケトンを溶解したホリケトン溶液を用いて紡糸する方法が提案されている（WO 99-118443、U.S.P. 5,955,019）。これらの水溶液は、比較的安価で毒性も少なくて非可燃性でありホリケトンの溶媒としては優れたものである。また、この文献では、実験室的にモノフィラメントで1.5 GPaという強度が達成されるということが開示されている。しかしながら、本発明者らが追試したところ、この溶剤を用いて得られる纖維を産業資材用に必要なマルチフィラメントの形態15 にした場合、1.5 GPaを越える強度の達成は困難であり、更に産業資材として使用するには耐疲労性及び加工性が不充分であった。また、毛羽や亲切れが少なく状態で安定に紡糸することも困難であった。

公知の紡糸方法で得られたホリケトン纖維の耐疲労性及び加工性の不充分さの原因を検討した結果、従来のホリケトン纖維はスキンコア構造を有しており、表面部は緻密であるが、中心部は疎であることが分かった。つまり、纖維内部が疎な構造では、纖維として高度な強度、弾性率を発現させることは困難であり、撓り、熱処理、織り編み等の加工時や、産業資材用として実際に使用される際にかかる圧縮や伸長の繰り返しに纖維が耐えきれず、強度や伸度の低下が起り疲労性や加工性が不充分になつていると考えられる。そして、本発明者らのその後の25 検討によると、このようなスキンコア構造は、凝固段階における纖維表面と内部での凝固速度の違いによるものであることが分かった。凝固段階においては、凝固浴の液が纖維表面から内部へと浸透して纖維を固化させるため、纖維の表面部と中心部では凝固速度に差が生じてしまうのである。

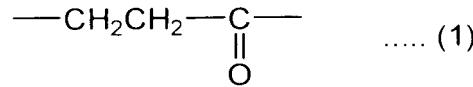
したがって、均一で緻密な内部構造を有するホリケトン纖維が製造できれば、

耐疲労性や加工性に優れたものとなる可能性が高いが、従来そのような検討はほとんどなされておらず、均一で緻密な内部構造を有する繊維は未だ得られていない。

本発明の第一の目的は、均一で緻密な構造を有するホリケトン繊維を提供することであり、これによって、高強度、高弾性率であって、耐疲労性、加工性、耐熱性、寸法安定性に優れ、特に産業資材用に適したホリケトン繊維を提供することである。また、本発明の第二の目的は、このようなホリケトン繊維を製造する方法を提供することである。

10 発明の開示

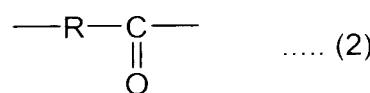
したがわく、本発明のホリケトン繊維は、下記式(1)で示されるケトン単位を主たる繰り返し単位として含むホリケトンからなり、極限粘度が0.5 dL/g以上であり、結晶配向度が90%以上であり、密度が1.300 g/cm³以上であり、弾性率が200 cN/dtex以上であり、熱収縮率が-1~3%である。



また、本発明のホリケトン繊維は、0~150°Cの温度範囲に相分離温度を有するホリケトン溶液を湿式紡糸することで製造することができる。

20 発明を実施するための最良の形態

また、本発明のホリケトン繊維を構成するホリケトンについて説明する。かかるホリケトンは、主たる繰り返し単位として上記式(1)で示されるケトン単位を含んでいる。なお、本発明においては、式(1)以外の繰り返し単位、例えば25 下記の式(2)に示したケトン単位を、全繰り返し単位に対して15モル%未満で含んでいてもよい。



式(2)において、Rはエチレン以外の炭素数1～30の有機基であり、例えばプロピレン、ブチレン、1-ブロモ-1-エチレン等が例示される。これらの中の水素原子の一部または全部は、ハロゲン基、エスチル基、アミド基、水酸基、エーテル基で置換されていてもよい。もちろん、Rは2種以上の有機基からなっていてもよい。

5 また、例えば、プロピレンヒドロエニルエチレンが混在していてもよい。

ただし、式(1)以外の繰り返し単位の量が増えると、ポリケトン繊維の強度、弹性率、寸法安定性、耐熱性が低下するので、好ましくは式(1)のケトン単位は、全繰り返し単位に対して9.7モル%以上であることが好ましく、より好ましくは9.8モル%以上、更に好ましくは9.9モル%以上である。本発明では、ポリケトン繊維が式(1)で示されるケトン単位のみ(全繰り返し単位に対して10.0モル%)からなることが最も好ましい。

また、これらのポリケトンは、必要に応じて、酸化防止剤、ジカル抑制剤、他のポリマー、艶消し剤、紫外線吸収剤、難燃剤、金属石鹼等の添加剤を含んでいてもよい。

15 本発明のポリケトン繊維は、極限粘度が0.5dL/g以上、好ましくは1～2.0dL/g、より好ましくは2～10dL/g、特に好ましくは3～8dL/gである。極限粘度が0.5dL/g未満では分子量が低すぎて、ポリケトン繊維の強度や耐疲労性が充分とはいえない。また、凝固系の物性(強度、伸度)が低くなるため、紡糸時や乾燥時、延伸時に毛羽や糸切れ等の工面上のトラブルが多発する。一方、極限粘度の上限については特に制限はないが、極限粘度が2.0dL/gを超えると重合反応に時間とコストがかからばかりか、繊維製造時にポリケトンを均一に溶解させることが困難となり、紡糸性や繊維物性にも悪影響が現れる。

20 本発明のポリケトン繊維は結晶配向度が90%以上、好ましくは95%以上、より好ましくは97%以上である。結晶配向度が90%未満の場合、分子鎖の配向が不充分となり、繊維の強度、弹性率、耐疲労性及び寸法安定性が充分とはいえない。

本発明のポリケトン繊維は、密度が1.300g/cm³以上、好ましくは1.310g/cm³以上、更に好ましくは1.320g/cm³以上である。密度

が1.300 g/cm³未満のポリケトン繊維は、繊維中に空隙があつたり、スキンコア構造が進行しているため、緻密性に欠け、耐疲労性が悪い。密度の上限については、耐疲労性の観点から1.350 g/cm³以下とすることが好ましい。

5 本発明のポリケトン繊維は、弾性率が200 cN/dtex以上である。産業資材、とりわけ剛性が必要とされるタイヤコード、ベルト、ホース、ロープ、テンションメンバー等の用途において充分な性能を発現させるという点からは、250 cN/dtex以上の弾性率を有していることが好ましく、より好ましくは300 cN/dtex以上、最も好ましくは400 cN/dtex以上である。

10 弾性率の上限については、耐疲労性の観点から1000 cN/dtex以下とすることが好ましい。

本発明のポリケトン繊維は、150°Cにおける熱収縮率が-1~3%、好ましくは-1~1.5%、より好ましくは0~1.5%以下、特に好ましくは0~1%である。熱収縮率が3%を超えると加工時や使用時の製品の寸法変化が大きくなり製品品位や品質の低下が起こる。一方、熱収縮率が-1%未満の場合にも同様の問題が発生する。

本発明のポリケトン繊維は、最大熱収縮応力が0.01~0.7 cN/dtexであることが好ましく、より好ましくは0.01~0.6 cN/dtex、更に好ましくは0.02~0.5 cN/dtex、最も好ましくは0.03~0.3 cN/dtexである。熱収縮応力が高すぎると、巻き取り時に巻きしみりが起こり、巻き取り機からパッケージを抜き取ることが困難となったり、加工時や使用時に熱を受けた際、収縮して製品形態に詰みが生したり、場合によっては変形によって製品性能が著しく低下する場合がある。一方、最大熱収縮応力が低すぎると、加工時に熱セットによる形態固定を行うことができず、25 製品に成形した際に緩みが発生しやすくなるという問題がある。

本発明のポリケトン繊維は、繊維の単糸膠着率が30%以下であることが好ましく、より好ましくは20%以下であり、更に好ましくは10%以下である。ここで、「単糸膠着率」とは以下の式で定義される値である。

$$\text{単糸膠着率} (\%) = \frac{1}{n} \times (\text{見かけの単糸数} / \text{単糸数}) \times 100$$

式中、「見かけの単糸数」とは、黒色台紙上でホリケトン繊維をチョークで軽く20回擦り繊維を解織し、100倍の拡大鏡にてフィラメント数を数え、膠着して分織出来ないものについては1本の単糸として数えた単糸数である。評価は3回行い、その平均値を「見かけの単糸数」とする。具体的な例で説明すると、例5 えば、10個のホール数を持った紡口口金を用いて製造された繊維において、2本の単糸が膠着しているものが2組あるとすれば、単糸数は10で、見かけの単糸本数は8となり、単糸膠着率は20%となる。

単糸膠着率が大きくなると、繊維加熱時における強度保持率（熱後強度を熱前強度で除した値）の低下が大きくなり、また単糸切れが多く発生する等、タ10 10ヤニー卜のよきな産業資材用の繊維として使用するときに、繊維本来の性能を充分に發揮させることができない。

本発明のホリケトン繊維は、耐疲労性の改善という点から、390T/mの擦りを掛けた時の強度保持率が50%以上であることが好ましい。より好ましくは、60%以上であり、更に好ましくは70%以上である。

15 本発明のホリケトン繊維においては、繊維中に含まれるPd、Zn元素量の和が繊維重量に対して50ppm以下であることが好ましい。ホリケトン繊維中にけ重合触媒や溶剤に由来する金属残さが種々存在するが、特にPdとZnは強度、弾性率の発現、耐疲労性や耐熱性に悪影響を及ぼすので、その総和を減らすこと20 が好ましい。Pd、Zn元素量の和を30ppm以下とすることがより好ましく、更に好ましくは10ppm以下である。

本発明のホリケトン繊維は、産業資材として充分な性能を発現させるとする観点から、7cN/dtex以上の強度を有していることが好ましく、より好ましくは14cN/dtex以上、更に好ましくは17cN/dtexである。後述する本発明の製造方法を用いれば、いわゆるスーパー繊維の強度である17.625cN/dtex以上の強度を発現させることも可能である。

本発明のホリケトン繊維の纖度については特に制限はないが、単糸纖度は、通常、0.01~10d texであることが好ましい。ホリケトン繊維が高度の力学物性を保持するという観点からは、単糸纖度を0.5~10d texとすることがより好ましく、更に好ましくは0.7~3d texであり、特に好ましくは

0.7~1.8 dtex である。また、遮蔽度についても特に制限はないが、通常は、5~30000 dtex、産業資材用として用いるためには100~50000 dtex とすることが好ましい。

本発明のポリケトン繊維は、形状に関しても何の制限はなく、長繊維（フィラメント）、短繊維、ハルフ状の繊維等のいずれの形状でもよい。長繊維では、必要に応じて交絡や撚りが入ってもよく、巻き取りパッケージからの解しよ性や加工のしやすさから、交絡度としては1~1000が好ましい。また、短繊維における繊維長は特に制限ないが、紡績における加工性のよさから通常は0.5~300mm であり、必要に応じて30mm当たり1個以上、好ましくは1~30個の捲縮をさせてよい。また、断面形状は丸、三角、楕円、ねぎり型、異形度（断面の外接円と内接円の比）が1.1以上の任意の異形断面とすることができる。

本発明のポリケトン繊維は、繊維-繊維間動摩擦係数（以下、 μ と略記する）が0.01~3.0であることが好ましく、より好ましくは0.1~2.7であり、更に好ましくは0.1~2.5である。 μ が0.01未満では、繊維-繊維間の動摩擦が小さすぎて撚り工程で擦りが起こり、充分な撚り数を繊維に付与することはできない。また、 μ が3.0より大きくなると、以下に述べる仕上げ剤を付与していても繊維-繊維間の動摩擦が大きすぎて、撚り工程において繊維にダメージを与えるやすく、その結果耐疲労性が低下しやすくなる。

本発明のポリケトン繊維においては、 μ を上記した範囲にするため、繊維表面に仕上げ剤を付着させることができ。仕上げ剤の付着量は、繊維重量に対して0.2~7重量%とすることが好ましく、より好ましくは0.5~3.5重量%、更に好ましくは、0.7~1.5重量%である。仕上げ剤の繊維上への付着量が0.2重量%未満では、耐摩耗性向上の効果が小さくなる。また、7重量%を越えると、繊維の走行時の抵抗が大きくなりすぎたり、仕上げ剤がロール、熱板、カイド等に付着しそれらを汚すこととなる。もちろん、仕上げ剤は、繊維内部、一部浸透していてよい。

ここで仕上げ剤とは、繊維表面、又は繊維表面及び繊維の表層部に付着した液状又は固体状の繊維表面状態を改質する剤である。本発明で使用する仕上げ剤の

種類については特に制限はないが、以下の化合物(i)～(iii)からなる群から選ばれる少なくとも1種を必須成分とし、必須成分の合計量を仕上げ剤全体の30～100重量%とすることが好ましい。

(i) 分子量300～2000のペーステル化合物

5 (ii) 鉛物油

(iii) $R^1-O-(CH_2CH_2O)_n-(CH_2(CH_3)CH_2O)_m-R^2$

ここで、 R^1 、 R^2 は、水素原子、炭素数1～50の有機基であり、n、mは1～500である。エチレンオキシド単位とプロピレンオキシド単位はプロック共重合であってもランダム共重合であってもよい。

10 このような仕上げ剤をポリケトン繊維に付着させることにより、ポリケトン繊維の表面に強固な油膜が形成し、この油膜によって繊維表面が滑るので、撓りを掛けても繊維が短期間に摩耗することはない。

更に、繊維に制電性を付与するため、仕上げ剤は、公知のリン酸塩、重リン酸塩、スルホン酸塩、カルボン酸塩を0.5～20重量%の範囲で含んでいてもよ

15 い。

続いて、本発明のポリケトン繊維の製造方法について説明する。

本発明者は、凝固浴液が繊維表面から浸透して繊維を固化させる従来の凝固方法ではなく、高温では一相であるが低温では二相となる特定の温度範囲に相分離温度を有するポリケトン溶液を、まず相分離温度より高い温度にしておき、そして相分離温度以下の低温の凝固浴へ吐出するという方法を用いることで、ポリケトンをゲル化させ、内部まで緻密で均一な構造を有するポリケトン繊維が得られるということを見出した。

すなわち、本発明のポリケトン繊維は、上記式(1)で示されるケトン単位を中心繰り返し単位として含み、分子量分布が1～6、Pd量が50ppm以下であるポリケトン及びポリケトンを溶解する溶媒からなり、0～150°Cの温度範囲に相分離温度を有するポリケトン溶液を湿式紡糸して製造することができる。より具体的には、かかるポリケトン溶液を相分離温度よりも高い温度にし、次いで相分離温度よりも低い温度の凝固浴に押し出して繊維状物を形成させた後、該繊維状物からポリケトンを溶解する溶媒の一部又は全部を除去し、延伸後、巻取

して製造することができる

まず始めに、紡糸に用いるポリケトン（以下、「原料ポリケトン」と称する場合がある）について説明する

原料ポリケトンの化学構造（モノマー組成）は、上で説明した通りである

5 また、原料ポリケトンの極限粘度は、得られるポリケトン繊維の強度・耐疲労性の点から 1 dL/g 以上であることが好ましく、延伸性との兼ね合いからは、 $2 \sim 20 \text{ dL/g}$ とすることが好ましい。更に好ましくは $4 \sim 20 \text{ dL/g}$ 、最も好ましくは $4 \sim 10 \text{ dL/g}$ である

原料ポリケトンの分子量分布は、1～6であることが必要である。6より大きいと、溶液状態から相分離温度より低い温度に急冷してもゲル状態になるまでの時間が長くなり、その結果部分的に凝固液による相分離が生じるために、繊維内部の構造が充分に均一になりにくくなり、得られる繊維の強度や弾性率、耐疲労性が充分に高くならない。好ましくは1～4であり、更に好ましくは1～3、最も好ましくは1～2である

15 原料ポリケトン中に含まれるPd元素量は、繊維重量に対して 50 ppm 以下であることが必要である。 50 ppm を越えると、ポリケトン溶液の熱安定性が低下する。好ましくは 30 ppm 以下、更に好ましくは 10 ppm 以下であり、本発明においては、できる限り 0 ppm に近づけることが望ましい

原料ポリケトンの製造方法については、公知の方法をそのまま、あるいは修正して用いることができる。例をば、一酸化炭素とエチレンやプロピレン等のオレフィンを、第9、10族遷移金属化合物、下記の式(3)で示されるリン系二座配位子、及びpKaが4以下の酸を含む触媒下で重合させ、合成することができる



25 (式中、 R^3 、 R^4 、 R^6 、 R^7 は、それぞれ独立して炭素数1～30の有機基であり、 R^5 は炭素数2～5の有機基である。)

第9、10族遷移金属化合物としては、ハニウム、ニッケル、コバルト等が挙げられるが、重合活性の観点から特に好ましくはハニウムである。触媒として用いるためには、カルボン酸塩、特に酢酸塩として用いるのが好ましい。

また、リン系2座配位子については、上記式(3)のR³、R⁴、R⁶、R⁷の中でも1つが置換フェニル基であり、このフェニル基が、結合しているリン元素に対してオルトの位置にアルコキシ基を1つ以上含んでいることが好ましい。具体的には、O-メトキシフェニル基、O-エトキシフェニル基が好ましい。もし無置換のフェニル基を用いると、分子量分布が大きくなる場合がある。また、2つのリン原子を結ぶR⁵は、トリメチレン基であることが好ましい。

pKaが4以下の酸としては、硫酸、トリフルオロ酢酸、シクロオク酢酸、トリクロ酢酸、p-トルエンスルホン酸等が挙げられる。

重合は、メタノール、エタノールのような低級アルコール中に、第9、10族遷移金属化合物、上記式(3)で示されるリン系2座配位子、及びpKaが4以下の酸のアниオンからなる触媒を添加し、この溶液に一酸化炭素とオレフィンを導入して行う。一酸化炭素とオレフィンのモル比は、5:1~1:5とすることが好ましい。触媒として用いられる第9、10族遷移化合物は、触媒活性の点から、重合に用いるオレフィン1モル当たり10⁻⁸~0.1モル量相当の金属元素量にすることが好ましい。とりわけ、得られるホリケトンの総重量に対するPdの量が50ppm以下となるように、第9、10族遷移金属化合物の仕込み量を設定することが、本発明の目的を達成するためには好ましい。また、重合活性の観点から、リン系2座配位子は、第9、10族遷移金属化合物1モル当たり0.1~2.0モルとすることが好ましく、より好ましくは1~3モルである。更にまた、pKaが4以下の酸は、第9、10族遷移金属化合物1グラム原子当たり0.01~1.50当量とすることが好ましく、特に好ましくは1~5.0当量である。

重合時の温度は60~200°C、圧力は4~20MPaとすることが好ましい。重合温度が60°C未満であったり、200°Cを越したりすると分子量分布が本発明の範囲をはさむ場合がある。

また、重合中の触媒活性を維持し、また、得られたホリケトンの耐熱性を高めるために、1,4-ベンズキノン、1,4-ナフロキノン等のキノンを触媒金属元素のモル数に対して、0.1~5.0倍添加してもよい。

ホリケトンは、上記で示した触媒を、ホリマー、無機粉体等に担持させる、いわゆる気相重合により製造してもよい。気相重合はホリケトンに触媒が残りにく

いいて、本発明にとっては、むしろ好ましい方法である。

得られたホリケトンは、濾過及び洗浄を行い、残存する触媒やキノン、あるいは微量存在するオリゴマーを洗い流し、Pd量及び分子量分布を好ましい範囲に

した後、乾燥することが好ましい。この時の洗浄に用いる溶剤としては、メタノ

5 ール、エタノール、プロパンール等のアルコール、ジオキサン、テトラヒドロア
ラン、ジエチルエーテル等のエーテル、アセトン、ブチルエチルケトン、2、4
-ヘキサンジオキサン等のケトン、ヘンタン、ヘキサン、石油エーテル等の炭化水素
等が挙げられる。洗浄温度の制限は特にないが、例えば0～80°Cであり、洗浄
時間も制限はないが、例えば一回当たり10秒～1時間である。

10 こうして得られた原料ホリケトンは、特定の溶媒に溶解させることによりホリ
ケトン溶液とすることができる。

本発明のホリケトン繊維の製造に用いるホリケトン溶液は、0～150°Cの温
度範囲に相分離温度を有していることが必要である。ホリケトン溶液が0～15

0°Cの範囲で相分離温度を有し、かつ相分離温度より高い温度にあるホリケトン
15 溶液を紡口から押出し、相分離温度以下にした凝固浴で凝固すると、吐出したホ
リケトン溶液は直ちに繊維内部までゲル化して、緻密かつ均質な構造となる。そ

して、このゲル状繊維から溶剤を除去し、延伸すると、緻密かつ均質なホリケ
トン繊維となり、繊維の单糸膠着率も低くなる。したがって、高強度、高弾性率
であると共に、耐疲労性及び寸法安定性に優れた繊維が得られる。

20 相分離温度が150°Cより高い場合、ホリケトン溶液の作成時にホリマーが化
学架橋や分解を起こし、ホリケトン繊維の物性を低下させる場合がある。また、
0°C以下では、スキンコア構造の繊維しか得られず、強度、耐疲労性が不充分と
なる。

本発明においては、相分離温度を20～120°Cとすることがより好ましく、

25 更に好ましくは30～100°Cある。

ここで、相分離温度とは、実質的に均一に溶解したホリケトン溶液を徐々に冷
却したとき、溶剤にホリケトンが溶けなくなつて溶液が不均一な状態になり始め
る温度のことである。この不均一な状態は、溶液の光透過性で判断することが可
能である。本発明における相分離温度とは、以下に述べる二つの方法により求め

ることができると、何れを用いても実質同じ値となるのでどちらを用いてもよい最も簡便な方法は、直径 25 mm × 長さ 800 mm のガラス容器に高温で均一なホリケトン溶液を満たし、その溶液を冷却し、特定の温度で少なくとも 30 分放置後、ガラス容器に対して直径方向の光を通さなくなる時の温度を相分離温度 5 とする方法である。もう一つの方法は、レーザー光の透過度から求めめる方法である。ホリケトン溶液が不均一になると光の散乱が増加するため、実質的に均一に溶解したホリケトン溶液に比べ直線的に透過する光の量が小さくなる。実質的に均一に溶解されたホリケトン溶液（このときの溶液における光の透過度を T₁ とする）を 1 時間に 10 °C のスピードで徐々に冷却しながら、ホリケトン溶液の温度 10 及び光の透過度を測定し（このときの溶液における光の透過度を T₂ とする）、以下の式より光の透過度の減少率を求める。

$$\text{光の透過度の減少率} (\%) = - (T_1 - T_2) / T_1 \times 100$$

15 そして、光の透過度の減少率が 10 % となった時のホリケトン溶液の温度を相分離温度とする。尚、試料長は 10 mm、光の透過度は、波長が 632.8 nm のレーザー光を光源に用いて測定した。

16 ホリケトン溶液の溶剤、すなわち、原料ホリケトンを溶解する溶媒としては、相分離温度が上記温度範囲となるようなものであれば特に制限はない、水溶液で 20 あっても、有機溶剤であってもよい。

但し、得られるホリケトン繊維の強度、耐疲労性及び加工性の点から、原料ホリケトンを溶解する溶媒として、亜鉛塩、カルシウム塩、リチウム塩、チオシアニ酸塩及び鉄塩からなる群から選ばれる少なくとも 1 種の金属塩を含む溶液を用いることが好ましい。具体的に、亜鉛塩としては、塩化亜鉛、臭化亜鉛、ヨウ化亜鉛等が挙げられ、カルシウム塩としては、塩化カルシウム、臭化カルシウム、ヨウ化カルシウム等が挙げられ、チオシアニ酸塩としては、チオシアニ酸カルシウム、チオシアニ酸リチウム等が挙げられ、リチウム塩としては、塩化リチウム、臭化リチウム、ヨウ化リチウム等が挙げられ、鉄塩としては、臭化鉄、ヨウ化鉄等が挙げられる。これらの金属塩の内、原料ホリケトンの溶解性、コスト、得ら

れるホリケトン溶液の安定性の点から、塩化亜鉛、臭化亜鉛、ヨウ化亜鉛等のハロゲン化亜鉛、塩化カルシウム、臭化カルシウム、塩化リチウム、臭化リチウム、臭化鉄からなる群から選ばれる少なくとも1種を使用することが特に好ましい。

上記金属塩を溶解する溶媒としては、水、メタノール、エタノール、ベンジルアルコール等のアルコール、アセトン、メチルエチルケトン、酢酸エチル、酢酸メチル、ジメチルスルホキシド、N-メチルヒロリドン、N,N-ジメチルアセトアミド、N,N-ジメチルホルムアミドを用いることができる。これらの溶媒は必要に応じて2種以上を混合したものであってもよい。原料ホリケトンの溶解性の観点から、水、メタノールが好ましく、特に好ましくは不燃、無毒、安価であることから水を用いることである。

水については、工業的に用いることが可能なものがされば特に制限はなく、飲料水、河川水、イオン交換処理水等任意のものが使用できる。更に、上記金属塩を含む水溶液におけるホリケトン溶解力を阻害しない範囲、通常は水の30重量%以内で、メタノール、エタノール、エチレングリコール、アセトン、ジメチルスルホキシド、N-メチルヒロリドン等の有機溶剤を含有してもよい。

また、ホリケトン溶液の相分離温度の制御、溶解性向上、粘度低下、安定性向上のために、上記金属塩を溶解する溶媒に対して、より好ましくは50°Cの水に対して1重量%以上溶解する塩を、上記した金属塩に加えて更に添加することは特に好ましい方法である。ここで、更に添加される塩の種類については、各種用途等に応じ適宜選択することができるが、例えば、ハロゲン化塩、硫酸塩、リン酸塩、硝酸塩等の無機塩、酢酸塩、堿酸塩、スルホン酸塩等の有機金属塩等が挙げられる。もちろん、先に述べた亜鉛塩、カルシウム塩、リチウム塩、チオシアニ酸塩、鉄塩を2種類以上混合して用いてもよい。具体例としては、塩化カルシウム、塩化リチウム、チオシアニ酸カルシウム、塩化ナトリウム、塩化バリウム、塩化マグネシウム、臭化ナトリウム、臭化バリウム、臭化マグネシウム、ヨウ化ナトリウム、ヨウ化バリウム、塩化鉄等の金属塩が挙げられ、塩化トリアルキルホスホニウム、臭化トリアルキルホスホニウム等の有機塩を用いてもよい。

ここで、亜鉛塩、カルシウム塩、チオシアニ酸塩、リチウム塩及び鉄塩からなる群から選ばれる少なくとも1種の金属塩の濃度は、1.5～7.7重量%であるこ

とが好ましい。15重量%より低い場合には、紡糸工程において、浴中から引き上げたときの纖維状物がちろく切断しやすくなる傾向がある。また、金属塩濃度が7.7重量%より高くなると、凝固浴中でゲル化する速度が遅くなり、凝固浴中から引き上げるときに切断しやすくなる傾向がある。更に好ましくは3.0～7.75重量%であり、4.0～7.0重量%が最も好ましい。尚、ここでいう溶液中の金属塩濃度は、以下の式で定義される値である。

$$\text{金属塩濃度 (重量\%)} = \frac{\text{金属塩の重量}}{\text{金属塩の重量} + \text{金属塩を溶解する溶媒の重量}} \times 100$$

10 ここで、「金属塩を溶解する溶媒の重量」は、上記で説明した水、メタノール等の重量であって、原料ホリケトンの重量は含まれない。

また、上記金属塩に加えて更に添加される塩の濃度は、上記金属塩を溶解する溶媒の重量と全塩量の和（金属塩と更に添加される塩の総重量）に対して0.1～6.0重量%、特に好ましくは1～4.0重量%、最も好ましくは1～3.0重量%
15 である。

ホリケトン溶液中の原料ホリケトン濃度は、1～4.0重量%であることが好ましい。原料ホリケトン濃度が1重量%未満では濃度が低すぎて、紡糸工程において、ホリケトン溶液をゲル化させて纖維状に形成することが困難になる他、纖維の製造コストが高くなる。一方、4.0重量%を越えると、もはや原料ホリケトンが溶媒に溶解しなくなる。溶解性、紡糸のしやすさ、纖維の製造コストの観点から、原料ホリケトン濃度を1～3.0重量%とすることがより好ましく、更に好ましくは3～2.0重量%である。尚、ここでいう原料ホリケトン濃度は、以下の式で定義される値である。

$$\text{原料ホリケトン濃度 (重量\%)} = \frac{\text{原料ホリケトンの重量}}{\text{原料ホリケトンの重量} + \text{原料ホリケトンを溶解する溶媒の重量}} \times 100$$

なお、原料ホリケトンを溶解する溶媒が、上記金属塩、及び更に添加される塩を含有する溶液である場合、「原料ホリケトンを溶解する溶媒の重量」には、かかる金属塩、及び更に添加される塩の重量も含まれる。

0～150°Cの温度範囲に相分離温度を持つようなホリケトン溶液は、上述した原料ホリケトンの化学構造（モノマー組成）、極限粘度、原料ホリケトンを溶解する溶媒に添加される金属塩の種類・濃度、原料ホリケトン及び金属塩を溶解する溶媒の種類、原料ホリケトンの濃度等を調整することにより達成可能である。

例えは、ホリケトン溶液の相分離温度が0～150°Cの温度範囲となるように、金属塩の濃度を決定する手順は、以下の通りである。まず、原料ホリケトンを溶解する溶媒に、予め一定量の金属塩を添加しておき、次いで、ここに原料ホリケトンを所定量添加して混合し、実質的に均一で透明なホリケトン溶液となるまで温度を上昇させ攪拌溶解する。その後、上記した方法により相分離温度を測定する。このときの相分離温度が目標値より高いときは溶媒の金属塩濃度を増加させ、低いときは金属塩濃度を減少させる。このような操作を繰り返すことにより、目標の相分離温度を有するホリケトン溶液となる金属塩濃度が決定される。

具体的には、分子量分布が2、極限粘度が5.0 dl/gのホリ（1-オキソトリメチレン）を、金属塩として塩化亜鉛及び塩化カルシウムを含む水溶液（塩化亜鉛と塩化カルシウムの重量比が4.5, 5.5～5.5, 4.5）に、原料ホリケトン濃度が5～15重量%となるように溶解させると、相分離温度が0～150°Cの範囲であるホリケトン溶液を得るための金属塩濃度の範囲は5.5～6.7重量%である。

また、同様のホリ（1-オキソトリメチレン）を、金属塩として塩化亜鉛及び塩化ナトリウムを含む水溶液（塩化亜鉛と塩化ナトリウムの重量比が7.5, 2.5～9.5, 5）に、原料ホリケトン濃度が5～15重量%となるように溶解させる時、相分離温度が0～150°Cの範囲であるホリケトン溶液を得るための金属塩濃度の範囲は6.5～7.0重量%である。

以上述べてきた、原料ホリケトンを溶解する溶媒として用いられる上記特定の金属塩を含む溶液の種類、及び該溶液に含まれる金属塩の種類・組成のうち、高強度、高弾性率を有し、また良好な耐疲労性、寸法安定性を有するホリケトン織

維を得るためにには、以下に示す4種類のものが特に好ましい。

(a) 塩化亜鉛及び塩化カルシウムを含む水溶液：塩化亜鉛と塩化カルシウムの重量比が $2.9/7.1 \sim 4.4/5.6$ 、更に好ましくは $3.2/6.8 \sim 3.9/6.1$ 。

塩化亜鉛及び塩化カルシウムの合計の金属塩濃度が $5.8 \sim 6.4$ 重量%、更に好ましくは $6.0 \sim 6.3$ 重量%。

(b) 塩化亜鉛、塩化カルシウム及び塩化リチウムを含む水溶液：塩化亜鉛と塩化カルシウム及び塩化リチウムの合計の重量比が $2.9/7.1 \sim 4.4/5.6$ 、更に好ましくは $3.2/6.8 \sim 4.1/5.9$ で、この時の塩化カルシウムと塩化リチウムの重量比が $4.9/5.1 \sim 9.1/9$ 、好ましくは $6.4/3.7 \sim 8.8/1.8$ 。塩化亜鉛、塩化カルシウム及び塩化リチウムの合計の金属塩濃度が $5.8 \sim 6.4$ 重量%、更に好ましくは $6.0 \sim 6.3$ 重量%。

(c) 塩化亜鉛、塩化カルシウム及びチオシアノ酸カルシウムを含む水溶液：塩化亜鉛と塩化カルシウム及びチオシアノ酸カルシウムの合計の重量比が $2.9/7.1 \sim 4.4/5.6$ 、更に好ましくは $3.2/6.8 \sim 4.1/5.9$ で、この時の塩化カルシウムとチオシアノ酸カルシウムの重量比が $7.6/2.4 \sim 9.9/5/0.5$ 、更に好ましくは $8.5/1.5 \sim 9.8/5/1.5$ 。塩化亜鉛、塩化カルシウム及びチオシアノ酸カルシウムの合計の金属塩濃度が $5.8 \sim 6.4$ 重量%、更に好ましくは $6.0 \sim 6.3$ 重量%。

(d) 塩化亜鉛及びチオシアノ酸カルシウムを含む水溶液：塩化亜鉛とチオシアノ酸カルシウムの金属塩の重量比が $3.2/6.8 \sim 4.9/5.1$ 、更に好ましくは $3.5/6.5 \sim 4.6/5.4$ 。塩化亜鉛及びチオシアノ酸カルシウムの合計の金属塩濃度が $5.7 \sim 6.5$ 重量%、更に好ましくは $6.0 \sim 6.3$ 重量%。

上記したホリケトン溶液の製造方法としては特に制限はないが、以下好ましい製造例について説明する。

溶解機に原料ホリケトン及び原料ホリケトンを溶解する溶媒を入れ、目的とするホリケトン溶液の相分離温度より高い温度、好ましくは相分離温度よりも 3.0°C 以上高い温度で攪拌することにより、実質的に均一なホリケトン溶液を得ることが可能である。ただし、攪拌温度が 200°C より高くなるとホリケトンの変性が起こる場合があるため、 200°C 以下であることが好ましく、更に好ましくは

120°C以下である。

ホリケトン溶液は垂れを抑制するために脱泡することが好ましい。ホリケトン溶液を減圧下または大気圧下で放置すれば、脱泡は可能となるが、ホリケトン溶液の粘度が高い場合には、多くの時間がかかる。よって、その場合は、上記した攪拌混合工程の前に、相分離温度より低い温度、好ましくは相分離温度より30°C以上低い温度で原料ホリケトンと原料ホリケトンを溶解する溶媒を混合し、攪拌しながら減圧下することが好ましい。原料ホリケトンの溶解の進行が遅いために粘度の上昇が抑えられ脱泡が容易となる。ただし、混合攪拌する温度が-50°C以下となるとかえって粘度が高くなる場合があり、-50°Cより高い温度であることが好ましい。この脱泡工程に続き、前述と同様にして相分離温度より高い温度で空気の進入を抑制しながら攪拌を行うことにより、気泡が無く実質的に均一なホリケトン溶液が得られる。

更にまた、溶解機に原料ホリケトンを入れ、好ましくは10kPa以下、更に好ましくは1kPa以下とした後、原料ホリケトンを溶解する溶媒を脱泡して注入し、空気の混入を抑制して前述のように相分離温度より高い温度で攪拌することにより、気泡が無く実質的に均一なホリケトン溶液を得ることもできる。この方法を用いると、更に高粘度ホリケトン溶液の脱泡が可能となる。

溶解機としては、1軸又は2軸の攪拌翼を有する、攪拌効率に優れた公知のものが適用できる。1軸攪拌の溶解機としては、スパイラルや二重スパイラル翼を有したもののが適している。2軸攪拌のバッテ式溶解機としては、例えは、自転と公転を有するブレードを攪拌翼とするフロネタリーミキサー、双腕型ニーダー、パンハリーミキサーが適用され、2軸攪拌の連続溶解機としては、例えは、スクリュー押出機やコニーダーが適用される。いずれの溶解機も密閉度が高い仕様であることが好ましい。

こうして得られたホリケトン溶液を必要に応じてフィルターで濾過し、これ、未溶解ホリマー、触媒残さ等を除去する。また、必要に応じて、ホリケトン溶液に酸化防止剤、耐光安定剤、艶消し剤等を添加してもよい。

以下、得られたホリケトン溶液の紡糸方法について説明する。

本発明のホリケトン溶液を紡口口金から押し出すときの温度は、相分離温度上

りも高いことが必要である。相分離温度以下ではポリケトン溶液が不均一となり、糸切れや紡口詰まりが発生する。更に、押し出しの長期安定性を考慮すれば相分離温度よりも20°C以上高い温度で押し出すことが好ましい。ただし、180°Cより高くなるとポリケトンの変性により押し出しが不安定となる場合があり、押し出し温度は180°C以下であることが好ましい。また、ポリケトン溶液を紡口金から凝固浴へ押し出す際、押し出し時のポリケトン溶液の温度と凝固浴の温度の差が大きいときは、紡口を空気中に置いて紡口金から出た纖維状物が空気相を経て凝固浴に入る方法、いわゆるエアギャップ法が好ましい。

本発明においては、ポリケトン溶液を紡口口金から押し出すときの温度が60°C～150°Cであることがより好ましく、更に好ましくは60～100°Cである。凝固浴の温度は、相分離温度よりも低いことが必要である。相分離温度より低い温度の凝固浴に押し出されたポリケトン溶液は、全体的にあるいは部分的にゲル化した纖維状物を形成する。このようなゲル化した纖維状物となることにより、延伸時ににおける欠陥の発生が抑えられ、結果的に、高強度であり、優れた耐疲労性を有するポリケトン纖維が得られる。凝固浴の温度は、ゲル化纖維状物を形成する速度が速まり、紡糸速度の高速化を可能にするという点から、相分離温度より20°C以上低いことが好ましく、相分離温度より30°C以上低いことがより好ましい。ただし、凝固浴の温度が-50°Cより低くなると、逆に、ゲル化纖維状物を形成する速度が小さくなり、また冷却コストの点から、凝固浴の温度は-50°C以上とすることが好ましい。

凝固浴は、使用する温度において液状であれば、ポリケトン溶液への溶解性が高いものでも、溶解性が低いものでもかまわない。

例えば、溶媒が金属塩水溶液の場合、溶解性の高いものとしては、メタノール、アセトン、酢酸、グリセトニトリル、ヒリシン、N、N-ジメチルホルムアミド、N、N-ジメチルアセトアミド、N-メチルヒロリドン等の水への溶解性が高い有機溶剤や、前記有機溶剤を混合した水溶液、硫酸、塩酸、リン酸、金属塩等の無機物を溶解した水溶液、水等が挙げられる。これらを凝固浴に使用した場合、原料ポリケトンを溶解する溶媒との親和性が高いために、溶媒の一部がゲル化纖維状物から凝固浴中に拡散する。したがって、凝固浴外へ引き上げられた纖維

状物においては、溶剤の一部が除去されており、加温することにより再び溶液状となる場合と、部分的にしか溶液状にならない場合、あるいは全く溶液状にならない場合がある。凝固浴外へ引き上げた纖維状物の強度が強く、紡糸の高速化が可能であるという点から、凝固浴液は溶媒との溶解性が高い方が好ましく、水が30重量%以上含まれた水溶液であることが更に好ましい。特に、溶媒の回収コストを下げる点で、原料ホリケトンの溶媒に用いた金属塩を含む溶液であって、その金属塩の濃度がホリケトンを溶解しない低濃度の溶液を、凝固浴液として用いることが最も好ましい。

一方、溶解性が低いものとして、ヘンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、ノナン、トルエン、エチルベンゼン、テカリン等の炭化水素、シクロロメタン、ジクロロエタン、トリクロロエタン、クロロベンゼン、1,1-シクロロ-1-フルオロエタン、1,1,2-トリクロロ-1,2,2-トリフルオロエタン、2,2-ジクロロ-1,1,1-トリフルオロエタン等のハロゲン化炭化水素が挙げられる。これらを凝固浴液に使用した場合、ホリケトン溶液への溶解性が低いために、原料ホリケトンを溶解する溶媒は、ゲル化纖維状物から浴中へほとんと拡散しない。したがって、凝固浴外へ引き上げられた纖維状物は、押し出し時のホリケトン溶液とほぼ同じ組成であり、加温することにより再び溶液となる。

凝固浴を通過した纖維状物は凝固浴外へ引き上げられるが、高強度、高弾性率を有するホリケトン纖維を得るという観点から、凝固浴外へ引き上げる速度と紡糸からドーフを吐出する吐出線速度の比、すなわち凝固ドラフトを0.2~2とすることが好ましい。凝固ドラフトのより好ましい範囲は0.5~1.5であり、0.8~1.2が更に好ましい。尚、凝固ドラフトは以下の式で計算される値である。

$$25 \text{ 凝固ドラフト} = \frac{\text{凝固浴外へ引き上げる速度 (m/分)}}{\text{吐出線速度 (m/分)}}$$

凝固浴外へ引き上げられた纖維状物は、溶媒の一部または全部を除去するため、洗浄剤で洗浄する必要がある。洗浄剤としては水やメタノール、エタノール、

ハキサン等の有機溶剤を用いることができる。また、洗浄前後に、必要に応じて残留した金属塩等を除去するために酸性溶剤で洗浄することができる。酸性溶剤としては、塩酸、硫酸、リン酸等の酸を含んだ水溶液を用いることができる。この場合の酸濃度は、通常、0.01重量%以上であればよく、この酸を除くために酸洗浄後更に上記洗浄液で洗ってもよい。洗浄液及び酸性溶剤の温度の制限はないが、20°C以上が好ましく、特に好ましくは50~95°Cである。洗浄方法としては、洗浄剤の入った浴中に纖維状物をくぐらせる方法や、纖維状物の上及びまたは下から洗浄剤を吹きかける方法等があり、もちろんこれらの方法を組み合わせてもよい。

10 こうして溶媒の一部または全部を除去された纖維状物は、加熱して、好ましくは50°C以上の温度で乾燥して溶媒の一部又は全部を除くことが好ましい。乾燥方法としては、延伸しながら、定長で、あるいは、収縮させながら乾燥してもよい。乾燥時の温度としては、目標とする乾燥程度により、任意に設定できるが、通常50~260°Cであり、好ましくは、150~245°Cである。乾燥するための装置としては、トンネル型乾燥機、ロール加熱機、ネットプロセス型乾燥機等、公知の設備を用いればよい。

15 なお、高強度、高弾性率を有するホリケトン纖維を得るという観点から、乾燥時の乾燥ドラフトを0.5~1.5とすることが好ましい。本発明においては、乾燥ドラフトを0.7~1.3とすることがより好ましく、0.7~1.2が更に好ましい。乾燥ドラフトとは、乾燥機の入口と出口の糸速の比であり、以下の式で計算される値である。

20

$$\text{乾燥ドラフト} = \frac{\text{乾燥機の出口の糸速 (m/分)}}{\text{乾燥機の入口の糸速 (m/分)}}$$

25 ホリケトン纖維の延伸法としては、糸を100°Cよりも高い温度に加熱して引き伸ばす熱延伸法が好ましく、一段あるいは二段以上の多段にて延伸する。このような加熱延伸方法としては、加熱したロール上やフレート上、あるいは加熱気体中を走行させる方法や、走行糸にレーザー光・マイクロ波、遠赤外線を照射する

方法等のような従来公知の装置、方法を、そのままあるいは改良して採用することができる。伝熱効率、温度の均一性という観点から、加熱ロール、加熱フレート上での延伸が好ましく、ロールとフレートを併用した延伸法であってもよい。

5 また、ロールやフレートの周囲を密閉し、密閉空間内に加熱気体を充填すると、より温度が均一な延伸が可能となり好ましい。

好ましい延伸温度範囲としては110～290°C、更に好ましくは200°C～280°Cの範囲である。また、多段延伸を行う場合には延伸倍率の増加に伴って延伸温度が徐々に高くなっている昇温延伸が好ましい。具体的な昇温延伸の条件としては例えば、1段目に220～250°C、2段目に250～260°C、3段10目に260～265°C、4段目に265°C～融点というように延伸の状況に応じて適宜選択することができる。尚、ホリケトン繊維の融点は、延伸倍率で変化するので、融点を測定してから延伸温度を決めることが好ましい。

好ましい延伸倍率は絶延伸倍率が5倍以上、より好ましくは10倍以上、特に好ましくは15倍以上である。

15 こうして得られたホリケトン繊維は、延伸終了後0.005～0.5cN/dtexの張力で巻き取ることが好ましい。ホリケトン繊維を巻き取る時の張力が0.005cN/dtex未満の場合、処理時に糸のたるみが発生する問題、糸の品質がばらつく問題、ハッケージのパッケージが不良になる等の問題が生じることがある。一方、熱処理時の張力が0.5cN/dtexを超える場合、熱処20理時に新たな残留応力が繊維内部に発生し、巻き締まりや熱収縮応力が充分に抑制できない。好ましくは0.01～0.3cN/dtexの範囲である。

また、10倍以上の倍率まで引き伸ばされたホリケトン繊維は、非常に高い残留応力を有しており、巻き取った際にはハッケージの巻きしまりを起こしたり、加工時や使用時に熱を受けた際に強い収縮応力を発生する。したがって、このような高度の延伸を受けたホリケトン繊維における巻きしまりや熱収縮応力の発生を抑制するためには、延伸終了後、好ましくは100～280°C、特に好ましくは150～250°Cで熱処理した後又は熱処理しない、0.005～0.5cN/dtexの張力で、巻き取ることが好ましい。

なお、延伸工程の後で繊維のばらけによる繊維の毛羽を抑制するという観点か

ら、交絡処理を施してもよい。交絡数としては、1～100個／m、好ましいは1～10個／mである。

以上の紡糸工程において、纖維と延伸機との摩擦、静電気の発生を抑制し延伸を円滑にするために、乾燥から延伸の任意の段階で1ヶ所以上で仕上げ剤を付け5ることも好ましい方法である。

以上のようにして得られたポリケトン纖維は、そのまま、あるいは必要に応して撚糸、仮撚り、嵩高加工、捲縮加工、捲回加工などの加工を施した加工糸として、さらには織物や編み物、あるいは不織布に加工した纖維製品として用いることができる。特に、本発明のポリケトン纖維を撚糸した撚糸物（撚糸コード）10は、優れた寸法安定性を示し、加工や使用時に熱を受ける用途、例えばタイヤ、ベルト、ホース等の補強材料用途において極めて有用である。

撚糸の種類、方法、合撚本数については特に制限はない。本発明のポリケトン纖維の撚り糸の種類としては例えば、片撚り糸、もの撚り糸、ゼッコもの撚り糸、強撚糸などが挙げられる。合撚する本数も特に制限はない。1本撚り、2本撚り、153本撚り、4本撚り、5本撚りのいずれでもよく6本以上の合撚であってもよい。この時、ポリケトン纖維以外の纖維、例えば、ナイロン纖維、PET纖維、アミド纖維、レーヨン等と合撚してもよい。

撚糸数についても、単糸纖度や総纖度によって変化するため特に制限はない。加工条件、使用環境に応じて任意に撚糸数を選定すればよい。例えば、単糸纖度が0.01～10d tex、総纖度が30～100000d texであるポリケトンマルチアーマメントからなる撚糸コードの場合には、下式で表される撚り係数Kが1000～30000の範囲で撚糸されたものが、纖維の強度及び耐疲労性の点から好ましい。

$$K = Y \cdot D^{0.5} \quad (T/m \cdot d tex^{0.5})$$

25ここで、Yは撚糸コード1mあたりの撚り数 (T/m)、Dは撚糸コードの総纖度 (d tex) である。この総纖度は撚糸に用いた全ポリケトン纖維の纖度の和である。例えば、1660d texのポリケトン纖維を3本撚り合わせた場合、撚糸物の総表示纖度は4980d tex (1660×3) となる。複数のポリケトン纖維を撚り合わせ、下撚り、上撚り等の多段の撚りを加えた場合、最後に

加えた撲りの回数を撲り数Yとして撲り係数Kを算出す

このようなホリケトン撲きコードを、10～30重量%のレジルラン-ホルマリン-ラテックス（以下、「RFL」と略記する）液で処理し、少なくとも100°Cの熱をかけて撲きコードにRFL樹脂を付着させることで、熱特性に優れる5 ホリケトン処理コードを得ることができる。RFL樹脂のホリケトン撲きコードへの付着量は、纖維重量に対して2～7重量%が好ましい。RFL液の組成については、特に限定されず、従来公知の組成のものをそのまま、あるいは手を加えて使用することができる。RFL液の好ましい組成としては、レジルシン0.1～10重量%、ホルマリン0.1～10重量%、ラテックス1～28重量%であり、より好ましくはレジルシン0.5～3重量%、ホルマリン0.5～3重量%、ラテックス10～25重量%である。RFL液の乾燥温度としては、好ましくは120～250°C、より好ましくは130～200°Cであり、少なくとも10秒、好ましくは20～120秒間処理することが望ましい。また、乾燥後のRFL付着コードは、引き続きコードを定長に維持したまま一定時間熱処理を行うことが望ましい。かかる熱処理の条件としては、処理温度は好ましくはホリケトン撲きコードの最大熱収縮温度±50°C、より好ましくは最大熱収縮温度±10°C、最も好ましくは最大熱収縮温度±5°Cであり、処理時間は好ましくは10～300秒、より好ましくは30～120秒である。また、熱処理時においてはコードを定長に維持することが好ましく、具体的には、熱処理前後のコードの寸法変化が3%以下であることが好ましく、より好ましくは1%以下、最も好ましくは0%である。

実施例

本発明を、下記の実施例などにより更に詳しく説明するが、それらは本発明の範囲を限定するものではない。なお、実施例の説明において用いられる各測定値の測定方法は、次の通りである。

（1）極限粘度

原料ホリケトン及びホリケトン纖維の極限粘度[η]は、次の定義式に基づいて求めた。

$$[\eta] = \lim_{C \rightarrow 0} \frac{1}{t} \ln \left(\frac{T-t}{t} \right) \times (t + C)$$

式中、 t は純度 9.8% 以上のヘキサフルオロイソプロパノールの 25°C での粘度管の流下時間であり、 T は純度 9.8% 以上のヘキサフルオロイソプロパノールに溶解したホリケトン希釈溶液の 25°C での粘度管の流下時間である。また、 C は上記 100 ml 中のグラム単位による溶質重量値である。

(2) 分子量分布

0.01 N のトリフルオロ酢酸ナトリウムを含有するヘキサフルオロイソプロパノール溶液にホリケトンを、ホリケトン濃度が 0.01 重量% となるように溶 10 解し、以下の条件で測定した。

装置 : SHIMADZU LC-10 ALDV

カラム : 下記のカラムを①、②、③の順番で連結して使用

① : Shodex GPC HFIP-G

② : Shodex HFIP-606M

15 ③ : Shodex HFIP-606M

カラム温度 : 40°C

移動相 : 0.01 N のトリフルオロ酢酸ナトリウムを含有するヘキサフルオロイソプロパノール溶液

流量 : 0.5 ml/分

20 検出器 : 示差屈折率

注入量 : 30 μ l

なお、標準試料としては、単分散の分子量分布を有するホリメチルメタクリレート (PMMA) を用い (濃度 0.01 wt%)、上記測定条件と同様の条件で得られた PMMA の検量線から、測定したホリケトンの PMMA 換算の重量平均 25 分子量 (M_w) と数平均分子量 (M_n) を求め、 M_w/M_n を分子量分布として求めた。

(3) ハラジウム元素量

高周波プラズマ発光分光分析により測定した

(4) 結晶配向度

株式会社リカク製イメージングフレートX線回折装置RINT2000を用いて下記の条件で纖維の回折像を取り込んだ

5 X線源 : Cu K α 線
 出力 : 40 KV 15.2 mA
 カメラ長 : 94.5 mm
 測定時間 : 3分

得られた画像の $2\theta = 21^\circ$ 付近に観察される(110)面を円周方向にス
 10 キャンして得られる強度分布の半値幅Hから、結晶配向度を下記式により算出した

$$\text{結晶配向度} (\%) = \{ (180 - H) / 180 \} \times 100$$

(5) 密度

ホリケトン纖維の密度は、密度勾配管(重液:四塩化炭素、軽液:n-ヘプタ
 15 ン)を用いて測定した

(6) 強度、伸度、弾性率

ホリケトン纖維の強度、伸度、弾性率は、JIS-L-1013に準じて測定した

(7) 热収縮率

20 オーブン中150°Cで30分間、ホリケトン纖維の乾熱処理を行い、処理前後の纖維長を、纖維の継縫度(dtex) $\times 1 / 30$ の荷重(g数)をかけて計測し、下式により熱収縮率を求めた

$$\text{熱収縮率} (\%) = \{ (L_b - L_a) / L_b \} \times 100$$

式中、 L_b は熱処理前の纖維長、 L_a は熱処理後の纖維長である

25 (8) 最大熱収縮応力

東洋精機製作所(株)社製CORD-TESTER(Goodrich Type)を用いて、下記の条件で一定変位下におけるホリケトン纖維の最大熱収縮応力を測定した

Temperature Program : EXPモード

Θ_M	:	250°C
T_1	:	3分
初荷重	:	1/80 (cN/dtex)
初期試料長	:	250mm

5 計測された温度-収縮力カーブから、最大の収縮力 F_{max} (cN) を読みとり、 F_{max} を試料の纖度 (d tex) で除して、最大収縮応力 σ_{max} (cN/d tex) を求めた

(9) 繊維-繊維間動摩擦係数

円筒の周りに、約6.90mのホリケトン繊維Aを、綾角1.5°で約10gの張力を掛けた。そして更に、ホリケトン繊維B（種類：ホリケトン繊維Aと同じ、長さ：3.0, 5cm）を、ホリケトン繊維Aが巻き付けられた円筒に、ホリケトン繊維Aの巻き付け方向と平行となるように掛けた。グラム数で表した荷重の値が、円筒上に掛けたホリケトン繊維Bの総デニールの0.1倍になる重りを、ホリケトン繊維Bの片方の端に結び、他端にはストレインゲージを連結させた。次に、円筒を1.8m/minの周速で回転させ、張力をストレインゲージで測定する。こうして測定した張力から、繊維-繊維間動摩擦係数 μ を以下の式に従って求めた

$$\mu = (1/\pi) \times \ln (T_2/T_1)$$

20

ここで、 T_1 は繊維に掛けた重りの重さ、 T_2 は測定した時の張力、 \ln は自然対数、 π は円周率を示す。

(10) 燃糸コード及び処理コードの作成方法と物性評価、処理コードを補強繊維として用いた複合材料の耐疲労性評価

25 得られたホリケトン繊維を合糸し、総纖度1660d texとした。得られたホリケトン繊維を上燃、下燃共3.90T/mで合燃して（燃り係数：225.0）燃糸コードとした後、レジルシン-ホルマリン-ラテックス液（レジルシン2.2部、3.0重量%ホルマリン水溶液3.0重量部、1.0重量%水酸化ナトリウム水溶液1.4重量部、水5.70重量部、ビニルヒリジンラテックス4.1重量部）を

付着させ、R.F.L.処理コード（ディップコード）とした。撲殺コードの強度、処理コードの強度及び熱吸収率を上記方法に従い測定した。

また、得られた処理コードを、天然ゴム70重量%、SBR15重量%及びカーボンブラック15重量%配合の未加硫ゴム中に25本/インチで上下2層に配

- 5 列し、加硫を行い（加硫条件：135°C、3.5 kg/cm²、40分）、厚さ8 mmのベルトを得た。このベルトを用いて、JIS-L1017-2, 1（ブライアストン法）に従い、圧縮・曲げ疲労試験を行った（荷重：50 kg、ベルト走向速度：100 rpm、試験回数：20000回、圧縮率8.5%）。試験後、圧縮側のコードを取り出し、疲労試験前のコードに対する強度保持率（%）から
- 10 耐疲労性を評価した。

（参考例1）

5.5リットルのオートクレーブにメタノール2.7リットルを加え、更に、酢酸メタシウム1.8ミリモル、1,3-ビス（ジ（2-メトキシフェニル）ホスファイド）プロパン2.2ミリモル、トリフルオロ酢酸3.6ミリモルを予めアセトン

- 15 1リットル中で攪拌し調製した触媒液を加えた。その後、モル比1:1の一酸化炭素及びエチレンを含む混合ガスを充填し、5 MPaの圧力を維持するように、この混合ガスを連続的に追加しながら、80°Cで5時間反応を行った。

反応後、圧力を解放し、得られた白色ホリマーを、加熱したメタノール、1,3-オクタジオノンで繰り返し洗浄後、単離した。収量は5.4 kgであった。

- 20 得られたホリケトンは、核磁気共鳴スペクトル、赤外吸収スペクトル等の分析によりホリ（1-オキソトリメチレン）であることが分かった。また、その分子量分布は3.0、極限粘度は5.0 dl/g、Pd含有量は30 ppmであった。

（参考例2）

5.5リットルのオートクレーブにメタノール2.7リットルを加え、更に、酢酸メタシウム2.0ミリモル、1,3-ビス（ジフェニルホスファイド）プロパン2.

- 25 4ミリモル、トリフルオロ酢酸4.0ミリモルを予めアセトン1リットル中で攪拌し調製した触媒液を加えた。その後、モル比1:1の一酸化炭素及びエチレンを含む混合ガスを充填し、5 MPaの圧力を維持するように、この混合ガスを連続的に追加しながら、55°Cで15時間反応を行った。

反応後、圧力を解放し、得られた白色ホリマーを、冷メタノールで繰り返し洗浄後、単離した。収量は3.9 kgであった。得られたホリケトンは、核磁気共鳴スペクトル、赤外吸収スペクトル等の分析によりホリ(1-オキソトリメチレン)であることが分かった。また、その分子量分布は6.2、極限粘度は5.0 5 dL/g、Pd含有量は52 ppmであった。

(実施例1)

塩化亜鉛及び塩化カルシウムを含む水溶液(塩化亜鉛/塩化カルシウムの重量比: 3.5/5.5/6.4/5、金属塩濃度: 6.2重量%)に、参考例1で得たホリケトンを7.5重量%となるように30°Cで混合し、1.3 kPaまで減圧した。泡の発生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを8.5°Cで2時間攪拌する。これにより均一で透明なホリケトン溶液を得た。このホリケトン溶液の相分離温度は35°Cであった。得られたホリケトン溶液を、2.0 μmのフィルターを通過させた後、直徑0.15 mmの穴が50個ある紡口口金からフランジキー型押出機を用いて、80°C、5m/minの速度で押し出し、エアギャップ長10 mmを通過させ、そのまま凝固浴(凝固浴液: 2°Cの水)中を通した後、6m/minの速度で第1ネルソンロールを用いて引き上げた(凝固ドロフト=1.2)。次いで、第1ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、更に1%の塩酸浴を通して6m/minの速度で第2ネルソンロールを用いて引き上げた後、第2ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、220°Cのホットプレート上を通して乾燥後、5.4m/minで巻き取った(乾燥ドロフト=0.9)。この纖維を、225°C、240°C、250°C、257°Cで徐々に温度を高くしながら4段延伸を行った後、仕上げ剤(セレイン酸ツルビタシヨーステル/ホリエチレンオキシド1.0モル付加ヒマツ油エステル/ビスフェノールAジメチル酸エステル/ホリエチレンオキシド硬化ヒマツ油セレイン酸エステル/ホリエーテル(プロピレンオキシド/エチレンオキシド=3.5/6.5; 分子量20000)、ジスチアリルスルホン酸ナトリウム/ジオクチルリン酸ナトリウム=3.0/3.0/2.0/1.3/5/1/1(重量比))を1.5重量%付着させ、張力0.1N/dtexで巻取り、ホリケトン纖維を得た。得られたホリケトン纖維の物性を表1に示す。また、この纖維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示す均質な

構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中のPd含量は2.5 ppm、Zn量は1.0 ppmであった。

(実施例2)

5 塩化亜鉛と塩化カルシウムの水溶液（塩化亜鉛／塩化カルシウムの重量比：3.5, 5/6.4, 5、金属塩濃度：6.2重量%）に、分子量分布1, 5、極限粘度7.0 dl/g、Pd残量5 ppmのホリ（1-オキソトリメチレン）を6.5重量%となるように30°Cで混合し、1.3 kPaまで減圧した泡の発生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを85°Cで2時間攪拌することにより均一10 透明なホリケトン溶液を得た。このホリケトン溶液の相分離温度は30°Cであった。得られたホリケトン溶液を2.0 μmのフィルターを通過させた後、直径0.15 mmの穴が50個ある紡口口金からプランジャー型押出機を用いて、85°C、5 m/minの速度で押し出し、エアギャップ長1.0 mmを通過させ、そのまま凝固浴（凝固浴液：2°Cの水）中を通した後、5 m/minの速度で第1ネルソンロール15 を用いて引き上げた（凝固ドラフト＝1.0）。次いで、第1ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、更に1%の塩酸浴を通して5 m/minの速度で第2ネルソンロールを用いて引き上げた後、第2ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、220°Cのホットプレート上を通して乾燥後、5 m/minで巻き取った（乾燥ドラフト＝1.0）。この繊維を225°Cで7.5倍、240°Cで1.5倍、250°Cで1.4倍、257°Cで1.35倍の4段延伸（総熱延伸倍率＝2.1, 3）を行い、実施例1の仕上げ剤を1.6重量%付着させ、張力0.1 cN/dtexで巻き取り、ホリケトン繊維を得た。得られたホリケトン繊維の物性を表1に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキソコア構造を示さず均質な構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中のPd含量は2.5 ppm、Zn量は1.0 ppmであった。

(実施例3)

塩化亜鉛/塩化カルシウムの重量比を3.8, 0/6.2, 0とした以外は、実施例2と同じ条件に基づき、ホリケトン繊維を得た。なお、ホリケトン溶液の相分

離温度は12°Cであった。得られたポリケトン繊維の物性を表1に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキソニア構造を示さず均質な構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中のPd含量は2.5 ppm、Zn量は1.0 ppmであった。

(実施例4)

凝固浴を、塩化亜鉛と塩化カルシウムの水溶液（塩化亜鉛／塩化カルシウムの重量比：3.5, 5/6.4, 5、金属塩濃度：6.2重量%）とし、凝固浴液として1.0重量%の塩化亜鉛と塩化カルシウムの水溶液（金属塩比は溶媒と同じ）を用い、凝固浴液の温度を-3°Cとした以外は、実施例2と同じ条件に基づき、ポリケトン繊維を得た。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキソニア構造を示さず均質な構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中のPd含量は2.5 ppm、Zn量は1.0 ppmであった。

(実施例5)

塩化亜鉛、塩化カルシウム及び塩化リチウムを含む水溶液（塩化亜鉛／塩化カルシウム／塩化リチウムの重量比：3.5, 5/4.8, 4/1.6, 1、金属塩濃度：6.2重量%）に、参考例1で得たポリケトンを7.5重量%となるように30°Cで混合し、1.3 kPaまで減圧した。泡の発生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを8.5°Cで2時間攪拌することにより均一で透明なポリケトン溶液を得た。このポリケトン溶液の相分離温度は4.7°Cであった。得られたポリケトン溶液を2.0 μmのフィルターを通過させた後、直徑0.15 mmの穴が50個ある紡口口金からフランジャー型押出機を用いて、8.0°C、5 m/minの速度で押し出し、エアギャップ長1.0 mmを通過させ、そのまま凝固浴（凝固浴液：2°Cの水）中を通した後、6 m/minの速度で第1ネルソンロールを用いて引き上げた（凝固ドラフト=1, 2）。次いで、第1ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、更に1%の塩酸浴を通して6 m/minの速度で第2ネルソンロールを用いて引き上げた後、その第2ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、22.0°Cのホットフレート上を通して乾燥後、5, 4 m/minで巻き取った（乾燥ドラフト

= 0.9) 実施例 1 と同様にして、この繊維を 4 段延伸し、その後張力 0.1 c N/dtex で巻取って、ポリケトン繊維を得た。得られたポリケトン繊維の物性を表 1 に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示さず均質な構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中の Pd 含量は 2.3 ppm、Zn 量は 7 ppm であった。

(実施例 6)

塩化亜鉛、塩化カルシウム及びチオシアン酸カルシウムの水溶液（塩化亜鉛／塩化カルシウム／チオシアン酸カルシウムの重量比：3.5, 5, 6.1, 3, 2, 金属塩濃度：6.2 重量%）に、参考例 1 で得たポリケトンを 7.5 重量%となるように 30°C で混合し、1.3 kPa まで減圧した。泡の発生が無くなったら後、減圧のまま密閉し、これを 85°C で 2 時間攪拌することにより均一で透明なポリケトン溶液を得た。このポリケトン溶液の相分離温度は 43°C であった。得られたポリケトン溶液を 20 μm のフィルターを通過させた後、直徑 0.15 mm の穴が 50 個ある紡口口金からフランジヤー型押出機を用いて、80°C、5 m/min の速度で押し出し、エアギャップ長 10 mm を通過させ、そのまま凝固浴（凝固浴液：2°C の水）中を通した後、6 m/min の速度で第 1 ネルソンロールを用いて引き上げた（凝固ドライプト = 1, 2）。次いで、第 1 ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、更に 1% の塩酸浴を通して 6 m/min の速度で第 2 ネルソンロールを用いて引き上げた後、第 2 ネルソンロール上で水を吹きかけて洗浄し、220°C のホットフレート上を通して乾燥後、5, 4 m/min で巻き取った（乾燥ドライプト = 0, 9）。実施例 1 と同様にて、この繊維を 4 段延伸し、その後張力 0.1 c N/dtex で巻取ってポリケトン繊維を得た。得られたポリケトン繊維の物性を表 1 に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示さず均質な構造であった。この繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐熱性、寸法安定性、耐疲労性及び加工性にも優れていた。また、この繊維中の Pd 含量は 2.5 ppm、Zn 量は 6 ppm であった。

(実施例 7)

実施例 1 において、巻き取り前の繊維を、200°C のホットフレートを用い、

張力 0.03 cN/dtex にて熱処理して巻き取った以外は、実施例1と同様にしてポリケトン繊維を得た。得られたポリケトン繊維の物性を表1に示す。得られた延伸率における熱収縮率、最大熱収縮応力は更に低下し、寸法安定性がより向上した。また、この繊維中のPd含量は2.5 ppm、Zn量は1.0 ppmで

5 あつた

(比較例1)

塩化亜鉛と塩化カルシウムの水溶液(塩化亜鉛/塩化カルシウムの重量比: 8.6, 7/13, 3、金属塩濃度: 7.5重量%)に、参考例1にて得たポリケトンを5.0重量%となるように30°Cで混合し、1.3 kPaまで減圧した泡の発10生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを8.5°Cで2時間攪拌することにより均一で透明なポリケトン溶液を得た。このポリケトン溶液は-5°Cまで冷却しても相分離温度は観測されず、均一な溶液のままであった。このポリケトン溶液を用い、実施例1と同様にしてポリケトン繊維を得た。得られたポリケトン繊維の物性を表2に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示し、繊維内部には微細な空隙が存在していた。また、撚りを行った時に毛羽発生程度が多く、耐疲労性は不充分なものであった。

(比較例2)

参考例1のポリケトンの代わりに、参考例2のポリケトンを用いた以外は、実施例1と同様にしてポリケトン繊維を得た。このポリマー溶液は着色が激しく、20-3°C以下にしてもゲル状に固まりにくく、相分離温度を決定することができなかつた。得られたポリケトン繊維の物性を表2に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示し、繊維内部には微細な空隙が存在していた。また、撚りを行った時に毛羽発生程度が多く、耐疲労性は不充分なものであった。また、この繊維中のPd含量は5.1 ppm、Zn量は1.0 ppmであった。

(比較例3)

実施例1のポリケトン溶液を100°Cに加熱し、相分離温度よりも高い50°Cの凝固浴に押し出した以外は、実施例1と同様にしてポリケトン繊維を得た。得られたポリケトン繊維の物性を表2に示す。この繊維の断面を光学顕微鏡と走査

型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示し、纖維内部には微細な空隙が存在していた。また、撚りを行った時に毛羽発生程度が多く、耐疲労性は不充分なものであった。

(比較例4)

5 金属塩濃度7.5重量%の塩化亜鉛水溶液に、参考例1で得たポリケトンを7.5重量%となるように30°Cで混合し、1.3kPaまで減圧した。泡の発生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを85°Cで2時間攪拌することにより均一で透明なポリケトン溶液を得た。このポリケトン溶液は-5°Cまで冷却しても相分離温度は観測されず、均一な溶液のままであった。このポリケトン溶液を用
10 い、実施例1と同様に紡糸実験を行った。得られたポリケトン纖維の物性を表2に示す。この纖維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示し、纖維内部には微細な空隙が存在していた。また、撚りを行った時に毛羽発生程度が多く、耐疲労性は不充分なものであった。

(比較例5)

15 ハキサフルオロイソプロパンノールに、参考例1のポリケトンを6.5重量%となるように25°Cで混合し、1.3kPaまで減圧した。泡の発生が無くなった後、減圧のまま密閉し、これを50°Cで2時間攪拌することにより均一で透明なポリケトン溶液を得た。このポリケトン溶液は-5°Cまで冷却しても相分離温度は観測されず、均一な溶液のままであった。このポリケトン溶液を凝固浴（凝固
20 溶液：25°Cのアセトン）中へ押出し、実施例1と同様にしてポリケトン纖維を得た。得られたポリケトン纖維の物性を表2に示す。この纖維の断面を光学顕微鏡と走査型電子顕微鏡で観察したところ、スキンコア構造を示し、纖維内部には微細な空隙が存在していた。また、撚りを行った時に毛羽発生程度が多く、耐疲労性は不充分なものであった。

25 (実施例8)

実施例1の方法で得た1500d tex./750fのポリケトン纖維を下撚、上撚共に、390T/mで合撚し、撚糸コードを得た。この撚糸コードを20重量%のRFIで処理し、樹脂付着率が5重量%になるように130°C、225°Cの乾燥機を通した。こうして得られた処理コードをタイヤコードとして用い、ラ

ジアルタイヤを作成した

こうして得られたラジアルタイヤを、1 t の乗用車が 200 km/h でアスファルト面を走行する場合と同じ接圧をかけながら、35°C のアスファルト面に接触させて、200 km/h で走行する場合と同じ回転数で回転させながら、

5 9.6 時間の回転試験を行った

9.6 時間後、タイヤからタイヤコードを取り出し、強度保持率を測定した。実施例 1 のポリケトン繊維を用いた場合は、RFL 处理後のタイヤコードと比較して強度低下は殆ど起きていたなかった。比較として、同様の実験を比較例 5 のポリケトン繊維を用いて同様実験を行ったが、実験後のタイヤコードの強度は約 1

10 2% 低下していた。

(実施例 9)

実施例 1 の方法で得た 1500 dtex/750 手の繊維を 5.0 mm の短繊維に切断した。この短繊維 2 部、ハルツ 3 部、ホルトランゼメント 5.7 部、シリカ 3.8 部を混合した後、湿式抄造しオートクレーブ中 120°C で成型してスレー

15 ト板を作成した。こうして得られたスレート板は強度に優れ、断面を観察したところポリケトン繊維は均一に分散していた。スレート板から取り出したポリケトン繊維の溶液粘度を測定したところ、粘度の低下はみられなかった。比較として、同様の実験を比較例 5 のポリケトン繊維を用いて同様実験を行ったが、実験後のポリケトン繊維の粘度は約 6% 低下していた。オートクレーブ成型の段階で、粘

20 度低下が起きたものと思われる。

(実施例 10)

実施例 1 と同様の方法で得た 1500 dtex/750 手のポリケトン繊維を下撚、上撚共に、3.90 T/m で合撚し、撚糸コードを得た。この撚糸コードをエホキシ樹脂で処理し、樹脂付着率が 5 重量% になるように 230°C の乾燥機を

25 通した。こうして得られた処理コードを用い、定法に従って、上帆布、クロロブレンゴムからなる圧縮ゴム層及び下帆布の構成からなる長さ 1016 mm の B 型コード付き V ベルトを作成した。この V ベルトを 2 つ 0.7 メートル間に通し、200 0 rpm で 24 時間回転させた。試験後、ポリケトン繊維を V ベルトから取り出し強度を測定したところ、エホキシ処理後の強度に対して殆ど強度低下は起こっ

ていなかつた。比較として、同様の実験を比較例5のホリケトン繊維を用いて同様実験を行つたが、試験後のホリケトン繊維の強度は約7%低下していた。

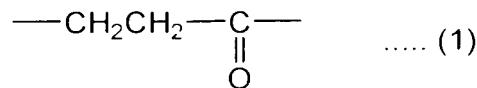
	比較例1 ZnO ₂ /CaCl ₂ 水溶液	比較例2 ZnCl ₂ /CaCl ₂ 水溶液	比較例3 ZnCl ₂ /CaCl ₂ 水溶液	比較例4 ZnCl ₂ /CaCl ₂ 水溶液	比較例5 (CF ₃) ₂ CH ₂ OH
溶媒	ZnO ₂ /CaCl ₂ 水溶液	ZnCl ₂ /CaCl ₂ 水溶液			
金属塩重量比	86.7/13.3	35.5/64.5	35.5/64.5	35.5/64.5	—
金属塩濃度(重量%)	75	62	62	75	—
ポリケトンの極限粘度(dL/g)	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
ポリケトンの分子量分布	3.0	6.2	3.0	3.0	3.0
ポリケトンのPd含有量(ppm)	30	52	30	30	30
ポリケトン濃度(重量%)	7.5	7.5	7.5	7.5	6.5
相分離温度(°C)	なし	不明確	35	なし	なし
押し出し温度(°C)	80	80	100	80	25
凝固浴液の温度(°C)	2	2	85	25	25
凝固ドラフト	1.2	1.2	1.2	1.2	1.2
乾燥ドラフト	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9
巻き取り前の張力(cN/dtex)	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1
繊維物性					
繊維の極限粘度(dL/g)	2.7	2.8	3.1	3.2	3.4
結晶取向度(%)	95	95	95	95	95
密度(g/cm ³)	1.292	1.293	1.292	1.274	1.256
熱収縮率(%)	3.1	3.1	3.2	3.1	3.2
最大熱収縮応力(cN/dtex)	0.81	0.84	0.91	0.8	0.8
繊度(dtex)	70.2	70.5	70.2	71	75
強度(cN/dtex)	12.3	14.7	14.5	13.2	9.2
伸度(%)	5.0	4.8	4.9	4.8	5.0
弾性率(cN/dtex)	290	270	290	270	240
単糸膠着率(%)	26	80	6	34	2
油剤付着量(%)	1.6	1.6	1.6	1.5	1.4
繊維一維間動摩擦係数	2.2	2.4	2.2	2.2	2.1
燃糸コート、処理コート物性					
燃糸コート強度(cN/dtex)	7.9	10.5	10.6	8.2	6.4
処理コート強度(cN/dtex)	8.0	10.4	10.6	8.1	6.4
処理コートの熱収縮率(%)	0.6	0.5	0.5	1.1	1.2
強度保持率(%)	48	51	50	50	42

産業状の利用可能性

本発明のホリケトン纖維は、高強度、高弾性率であると共に、耐疲労性、加工性、耐熱性、寸法安定性、更には接着性にも優れる。したがつて、本発明のホリケトン纖維は、そのままの形態で、また、ホリケトン纖維コードとして、あるいは纖維製品に加工して、衣料用、産業用、生活資材等の幅広い用途に適用することが可能となる。特に、本発明のホリケトン纖維は、タイヤコードやホース、ベルト等のゴム補強材料、コンクリート補強材料、光ファイバーのテンションメンバーフィルター等の不織布、更には、エアバッグやシート等の織物、漁網などの編み物、釣り糸、縫い糸、ロープなどの産業用資材、婦人用衣料、スホーツ用衣料、ユニフォーム、作業衣などの衣料用纖維、生活用資材などに幅広く使用することができる。

請求の範囲

1. 下記式（1）で示されるケトン単位を主たる繰り返し単位として含むホリケトンからなり、極限粘度が 0.5 dL/g 以上であり、結晶配向度が 90% 以上であり、密度が 1.300 g/cm^3 以上であり、弾性率が 200 cN/dtex 以上であり、熱収縮率が $-1 \sim 3\%$ である、ホリケトン繊維



2. 最大熱収縮応力が $0.01 \sim 0.7 \text{ cN/dtex}$ である、請求項1記載のホリケトン繊維

3. 密度が 1.310 g/cm^3 以上である、請求項1又は2記載のホリケトン繊維

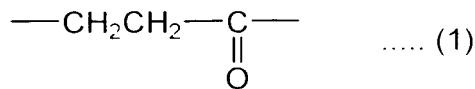
4. 下記式で表される単糸膠着率が 30% 以下である、請求項1又は2記載のホリケトン繊維

$$15 \quad \text{単糸膠着率} (\%) = \{1 - (\text{見かけの単糸数} / \text{単糸数})\} \times 100$$

5. 繊維-繊維間動摩擦係数が $0.01 \sim 3.0$ である、請求項1又は2記載のホリケトン繊維

6. 繊維表面に繊維重量に対して $0.2 \sim 7$ 重量%の仕上げ剤が付着されている、請求項5記載のホリケトン繊維

20 7. 下記式（1）で示されるケトン単位を主たる繰り返し単位として含み、分子量分布が $1 \sim 6$ 、Pd量が 50 ppm 以下であるホリケトン及びホリケトンを溶解する溶媒からなり、 $0 \sim 150^\circ\text{C}$ の温度範囲に相分離温度を有する、ホリケトン溶液



25 8. ホリケトンを溶解する溶媒が、亜鉛塩、カルシウム塩、リチウム塩、チオ

シアン酸塩及び鉄塩からなる群から選ばれる少なくとも1種の金属塩を含む溶液である、請求項7記載のポリケトン溶液

9. 溶液中の金属塩濃度が1.5～7.7重量%である、請求項8に記載のポリケトン溶液

5 10. 溶液が、前記金属塩以外に、更に、5.0°Cの水に対して1重量%以上溶解する塩を0.1～6.0重量%の範囲で含む、請求項8又は9記載のポリケトン溶液

11. 11. 溶液が塩化亜鉛及び塩化カルシウムを含む水溶液であり、塩化亜鉛と塩化カルシウムの重量比が2.9/7.1～4.4/5.6であり、塩化亜鉛及び塩化カルシウムの合計の金属塩濃度が5.8～6.4重量%である、請求項8記載のポリケトン溶液

12. 12. 溶液が塩化亜鉛、塩化カルシウム及び塩化リチウムを含む水溶液であり、塩化亜鉛と塩化カルシウム及び塩化リチウムの合計の重量比が2.9/7.1～4.4/5.6であり、塩化カルシウムと塩化リチウムの重量比が4.9/5.1～9.1/9.9であり、塩化亜鉛、塩化カルシウム及び塩化リチウムの合計の金属塩濃度が5.8～6.4重量%である、請求項8記載のポリケトン溶液

13. 13. 溶液が塩化亜鉛、塩化カルシウム及びチオシアン酸カルシウムを含む水溶液であり、塩化亜鉛と塩化カルシウム及びチオシアン酸カルシウムの合計の重量比が2.9/7.1～4.4/5.6であり、塩化カルシウムとチオシアン酸カルシウムの重量比が7.6/2.4～9.9/5.0/5.5であり、塩化亜鉛、塩化カルシウム及びチオシアン酸カルシウムの合計の金属塩濃度が5.8～6.4重量%である、請求項8記載のポリケトン溶液

14. 14. 溶液が塩化亜鉛及びチオシアン酸カルシウムを含む水溶液であり、塩化亜鉛とチオシアン酸カルシウムの重量比が3.2/6.8～4.9/5.1であり、塩化亜鉛及びチオシアン酸カルシウムの合計の金属塩濃度が5.7～6.5重量%である、請求項8記載のポリケトン溶液

15. 15. ポリケトン溶液中のポリケトン濃度が1～4.0重量%である、請求項7～14のいずれか1項に記載のポリケトン溶液

16. 16. 請求項7～15のいずれか1項に記載のポリケトン溶液を相分離温度

よりも高い温度にし、次いで相分離温度よりも低い温度の凝固浴に押し出して纖維状物を形成させた後、該纖維状物からホリケトンを溶解する溶媒の一部又は全部を除去し、延伸後、巻き取ることを特徴とする、ホリケトン纖維の製造方法

17. 請求項7～15のいずれか1項に記載のホリケトン溶液を相分離温度よりも高い温度にし、次いで相分離温度よりも低い温度の凝固浴に押し出して纖維状物を形成させた後、凝固トライプト0.2～2で引き上げ、続いて該纖維状物からホリケトンを溶解する溶媒の一部又は全部を除去した後、又は除去しつつ、乾燥トライプト0.5～1.5で乾燥し、延伸後に得られた纖維を巻き取ることを特徴とする、ホリケトン纖維の製造方法

18. 延伸終了後、0.005～0.5cN/dtexの張力で巻き取る、請求項16又は17記載のホリケトン纖維の製造方法

19. 延伸後に得られた纖維を、更に、100～280°Cで熱処理した後に又は熱処理しつつ、0.005～0.5cN/dtexの張力で巻き取る、請求項16又は17記載のホリケトン纖維の製造方法

20. 請求項1～4のいずれか1項に記載のホリケトン纖維からなる撚糸コードであつて、下記式で表される撚り係数Kが1000～30000の範囲である、撚糸コード

$$K = Y \cdot D^{0.5}$$

(式中、Yは撚糸コード1mあたりの撚り数(Tex/m)、Dは撚糸コードの総纖度(dtex)である)

21. 請求項20記載の撚糸コードに、レグルシン-ホルマリン-ラテックス樹脂が付着した、ホリケトン纖維処理コード

22. 請求項1～4のいずれか1項に記載のホリケトン纖維を含有する纖維強化複合材料

23. 繊維強化複合材料がタイヤ、ベルト又は建材のいずれかである、請求項22記載の纖維強化複合材料

要 約 書

—CH₂CH₂—CO—で示されるケトン単位を主たる繰り返し単位として含み、極限粘度が0.5 d l/g以上であり、結晶配向度が90%以上であり、密度が1.300 g/cm³以上であり、弾性率が200 cN/dtex以上であり、熱収縮率が-1~3%である、ホリケトン繊維である。かかるホリケトン繊維は、高強度、高弾性率であると共に、耐疲労性、加工性、耐熱性、寸法安定性、更には接着性にも優れるため、タイヤコード、ベルト、ホース、ロープ等の高度の耐疲労性が要求される分野に適用することができる。